

COLEGIO : INSTITUTO TÉCNICO INTERNACIONAL
GUÍA : CIENCIAS NATURALES - ARTES Grado 5° J.T.
GUIA DE REPASO – OCTUBRE 2021

DOCENTE : ROSARIO TORRES M. – J.T
Correo: rosariotorres2410@gmail.com

OBJETIVO : Repasar el Átomo - y Tabla Periódica de Elementos
Artes - Elaborar adorno Navideño

Recordemos que la **materia** es todo aquello que nos rodea, ocupa un lugar en el espacio y tiene masa.

Ejemplo: el agua, los planetas, el aire, las plantas, los animales, seres humanos etc.

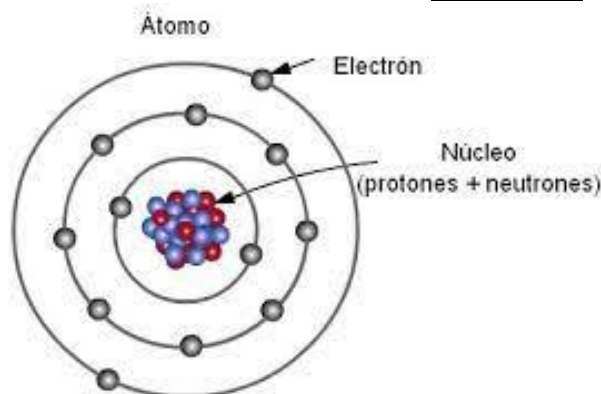


La **materia** está formada por diminutas partículas llamadas **ÁTOMOS**

EL ÁTOMO

Los átomos están formados por unas partículas más pequeñas llamadas: **protones, electrones y neutrones**.

Cada átomo, tiene un **Núcleo**(centro) Zona central, está compuesto por **Neutrones** y **Protones**. Alrededor del núcleo se mueven los **Electrones**



Protones - carga positiva (+)

Neutrones – no tienen carga

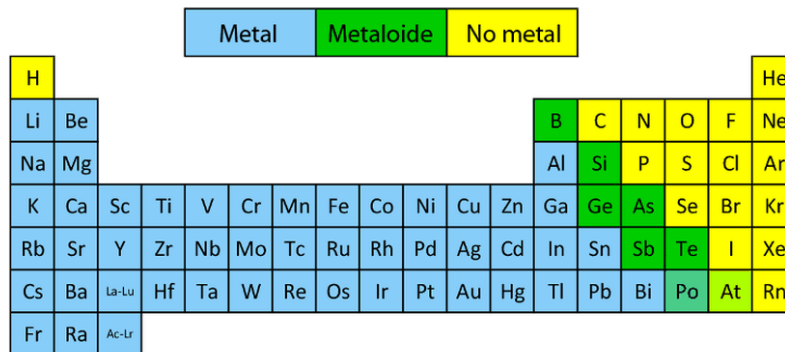
LA TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

La **tabla periódica** de los elementos muestra los elementos de la naturaleza según su número atómico (**números de protones**) y sus **propiedades químicas**.

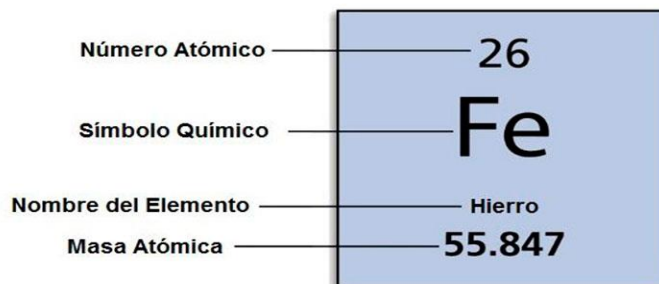
Su creación le es atribuida al científico ruso Dimitri Mendeléyev en 1869. La tabla periódica presenta **todos los elementos conocidos hasta el momento**. Está compuesta por **118 elementos**. Distribuida en 18 columnas y 7 filas



Están organizados y ubicados según sus características y relación entre los mismos en **metales, metaloides, no metales**.



En cada cuadro de la TABLA, encontramos, la representación de un **elemento** que contiene:



LEER Y ANALIZAR MUY BIEN

Número Atómico .- Es el total de protones que tiene cada Átomo de ese elemento

Símbolo químico .- Es la abreviatura del nombre de cada elemento químico, en algunos casos inicia por la letra del elemento, pero también pueden ser diferente, o representados por 2 letras

Ejemplo: Oxígeno **O** - Nitrógeno **N** - Carbón **C** Hierro **Fe**

Nombre del Elemento - Hierro, Hidrógeno, Oxígeno Etc.

Masa Atómica o Peso Atómico – Masa total de Protones y Neutrones

ACTIVIDAD

Conseguir la **Tabla Periódica de Elementos** en una papelería o buscarla en diccionario o en libro de Ciencias Naturales y afianzar conocimientos con el siguiente trabajo.

1-) De los elementos que se encuentran a continuación, buscar en la Tabla Periódica

El **Símbolo Químico** y el **Número Atómico**

Ejemplo: Calcio = Ca (Símbolo Químico) 20 (Número Atómico)

Hierro	Fe	- 26	Neón	Plomo
Calcio	Ca	- 20	Sodio	Plata
Fósforo			Cloro	Plutonio
Yodo			Nitrógeno	Mercurio
Uranio			Cobre	Magnesio
Azufre			Oro	Platino
Flúor			Estaño	Oxígeno

2)- Memorizar estos elementos y su Símbolo químico

ARTES REALIZAR UN TRABAJO NAVIDEÑO PARA ADORNAR TU CASA

1-) Elaborar una Estrella (Que simboliza la fe y la luz que nos guía en nuestro camino)

Decorarla de forma creativa.